

JP 71021872

Derwent WPI

(c) 2007 The Thomson Corporation. All rights reserved.

0000392072

WPI Acc no: 1971-41888S/

Nucleoside and nucleotides prodn

Patent Assignee: SANKYO CO LTD (SANY)

Patent Family: 1 patents, 1 countries

Patent Number	Kind	Date	Application Number	Kind	Date	Update	Type
JP 71021872	B	000000000	JP 196820809	A	19680330	197124	B

Alerting Abstract JP B

Nucleoside and nucleotides prodn. Process comprises treating silyl nucleic acid base substance (I) with sugar halide (II) in the presence of solvent and mercuric halide. (I) is e.g. silyl pyrimidine base such as uracil, thymine, azauracil or cytosine or silylated purine base such as adenine, theophylline, hypoxanthine, xanthine or mercaptoadenine. (II) may be halogenised pentose such as ribose or xylose or halogenised hexose such as glucose. The OH gp. of (II) is protected usually with benzoyl or acetyl group. When 5- or 6-hydroxy gp. of (II) is esterified with phosphoric acid, nucleotide may be obtained.

Basic Derwent Week: 197124

1

2

⑩スクレオシドおよびスクレオタイド類の製造方法

⑪特 願 昭43-20809

⑫出 願 昭43(1968)3月30日 5

⑬発 明 者 南水文治
東京都品川区広町1の2の58三
共株式会社中央研究所内
同 官木美知子
同所

⑭出 願 人 三共株式会社
東京都中央区日本橋本町3の1の
6

代 理 人 弁理士 櫻出庄治

発明の詳細な説明

本発明はシリル化核酸塩基物質を溶媒およびハロゲン化第二水銀の存在下でハロゲン化糖と反応させることによるスクレオシドおよびスクレオタイド類の製造方法に関するものである。

従来有利なスクレオシドの製法としてシリル化ピリミジン塩基をベンゼンまたはトルエンのような溶媒中、水、酢酸水銀または過塩素酸の存在下でハロゲン化糖と反応させる方法が知られている〔イー、ウィテンブルグ(E. Wittenburg)、*Zeitschrift für Chemie*、4(8)、303-4(1964)〕。

しかしながら上記の従来法によれば、収率は物質の種類によつて異なるが大体20~80%であり、また該方法をプリン塩基に適用した場合には収率はさらに低下する。

本発明者等は上記従来法について鋭意検討を重ねた結果、触媒としてハロゲン化第二水銀を使用すると、ピリミジン塩基の場合は90%以上プリン塩基の場合でも80%以上という極めて高い収率でスクレオシドおよびスクレオタイド類を製造することができることを知り本発明を完成したの

である。

従つて本発明の方法によれば従来法よりも高い収率で容易に目的とするスクレオシドおよびスクレオタイド類を製造しうる。

本発明の方法において使用されるシリル化核酸塩基物質としては、ウラシル、チミン、アザウラシル、サイトシンのようなピリミジン塩基またはアデニン、チオフィリン、ヒポキサンチン、キサンチン、メルカプトアデニンのようなプリン塩基をシリル化したものがあげられる。これらシリル化ピリミジン塩基またはシリル化プリン塩基は公知の方法によつて製造される。例えば上記ピリミジン塩基またはプリン塩基をピリジンのような三級アミンの存在下でトリ- (低級アルキル)-クロロシランと反応させるかあるいはヘキサ- (低級アルキル)-ジシラザンと反応させることによつて製造される(特公昭42-17745参照)。

反応剤として使用されるハロゲン化糖としてはリボース、キシロースのような五炭糖類またはグルコースのような六炭糖類を常法に従つてハロゲン化したものがあげられる。これらのハロゲン化糖は通常ベンゾイルまたはアセチル等によつてその水酸基が保護されているのが望ましい。

また上記ハロゲン化糖において、その3-または6-位の水酸基がリン酸化されたものを使用することもでき、この場合にはスクレオタイドがえられる。

使用される溶媒としてはベンゼン、トルエン、キシレンのような無極性有機溶媒あるいはジメチルホルムアミド、ニトロメタン、ジメチルスルホキシドのような極性有機溶媒があげられるが、普通ベンゼンが用いられる。

また触媒として用いられるハロゲン化第二水銀の好適な例としては塩化第二水銀または臭化第二水銀があげられる。最も好適なのは臭化第二水銀である。使用される触媒の量は、塩基物質1モルに対し、約0.1~1.5モルであり好適には0.8~1.0モルである。

反応温度には特に限定はないが普通室温で実施される。反応時間は0.5～5時間、普通1～3時間である。

反応終了後、所望の生成物は常法に従って反応混合物から採取される。

例えば反応終了後、反応混合物から溶媒を減圧下で留去し、生成物にシリル基が残存する場合には所望によりこれを水性アルコールで処理して該基を離脱させる。かくしてえられた生成物にクロロホルムおよびヨードカリ溶液を加え次いで水洗、乾燥後溶媒を留去する。残留物をアルコール、ベンゼンのような適当な有機溶媒から再結晶させるかまたはクロロホルム・アルコール混合溶媒等を用いてシリカゲルクロマトグラフィー処理すると純粋な所望の生成物がえられる。

本発明の方法によつてえられるスクレオシドおよびスクレオタイド類は、そのグルコシド結合がすべて特異的に天然のものと同じβ-配位であることも本発明の方法の特徴の一つである。

また塩基物質としてシリル化プリン塩基を用いる場合には、プリン骨格の9-位に糖が結合したもの以外に、天然には存在しない7-位に糖が結合したスクレオシドおよびスクレオタイド類が一部生成するが、このものは、反応混合物を加熱することによつて容易に9-位置換体に変換することができる。

次に実施例を掲げて本発明の方法を更に具体的に説明する。

例 1

1-(2・3・5-トリ-O-ベンゾイル-β-D-リボフラノシル)-ウラシル

ビストリメチルシリルウラシル0.9g、臭化水銀(HgBr₂)1.2gおよび2・3・5-トリ-O-ベンゾイル-D-リボフラノシルプロマイド(2・3・5-トリ-O-ベンゾイル-D-リボフラノシルアセテート1.8gを酢酸・臭化水素酸にて処理して製造せしもの)を無水ベンゼン8mlに加える。次にこれを常温10℃～20℃に1～2時間防湿の状態で攪拌する。反応終了後反応混合物中の溶媒を減圧下で留去する。残留物を40mlの90%アルコールにとかし再び減圧下に溶媒を留去する。残留物をクロロホルム40～50mlにとかし25%ヨードカリ溶液にて2回洗滌し、次いで水洗し、硫酸マグネシウムにて乾燥後クロロホルムを留去する。残留物をベンゼン25mlにとか

し室温に放置すれば結晶が析出する。融点143℃を有する所望の生成物1.78gが得られる

(α)_D²⁰-48°(母液から更に結晶300mgを得た)(O=1.8, OHCl₃) 収率94%

5 分析値 O₁₈H₁₆O₁₀N₂ に対する

計算値: O, 64.74; H, 4.35; N, 5.03

実測値: O, 64.50; H, 4.40; N, 5.01

これらの物理恒数は文献記載値に一致した。

例 2

1-(2・3・4・6-テトラ-O-アセチル-β-D-グリコピラノシル)ウラシル

ビストリメチルシリルウラシル0.9g、臭化水銀1.2gおよび2・3・4・6-テトラ-O-アセチル-α-D-グルコピラノシルプロマイド

15 1.46gを無水ベンゼン11mlに加える。次に之を常温10℃～20℃に1～2時間防湿の状態で攪拌する。反応終了後、反応混合物中の溶媒を減圧下で留去する。残留物を、例1の場合と同様ま

20 ず90%アルコールにて処理しついでクロロホルム50～60mlにとかし25%ヨードカリ溶液次いで水で洗浄後水洗し、クロロホルムを減圧下で留去する。残留物をアルコール20mlにとかし室温に放置すれば結晶が析出する。融点149℃を有する所望の生成物1.56gが得られる。(α)_D²⁵-9.0° O=1.3 (HOI₃) 収率93%

分析値 O₁₈H₁₄O₁₁N₂

計算値: O, 47.89; H, 5.14; N, 6.21

実測値: O, 48.00; H, 4.99; N, 6.50

これらの恒数は文献記載値に一致した。

例 3

6-アザウリジントリベンゾエート

ビストリメチルシリル-6-アザウラシル0.9g、臭化水銀(HgBr₂)1.2gおよび2・3・5-トリ-O-ベンゾイル-D-リボフラノシルアセテート1.8gより製せる2・3・5-トリ-O-ベンゾイル-D-リボフラノシルプロマイドを無水ベンゼン12mlに加える。次に之を常温10℃～20℃に1～2時間防湿の状態で攪拌する。反応終了後反応混合物中の溶媒を減圧下で留去する。残留物を40mlの90%アルコールにとかし再び減圧下に溶媒を留去する。残留物を例1と同様クロロホルム50mlにとかし25%ヨードカリ溶液ついで水で洗浄後乾燥しクロロホルムを減圧下に留去する。残留物をベンゼン50mlにとかし室温に放置すれば結晶が析出する。融点187℃を有

5

する所望の生成物 1.9 g が得られる。収率 9.2%

分析値 $C_{22}H_{28}O_9N_2$ に対する

計算値: C, 62.47; H, 4.16; N, 7.54

実測値: C, 62.30; H, 4.30; N, 7.28

例 4

1-(2・3-ジ- α -ベンゾイル-5-ジフ
エニルホスホリル-D-リボフラノシル)チミン
ビストリメチルシリルチミン 0.5 g、臭化水
銀 7.0 g 及び 2・3-ジ- α -ベンゾイル-5-
ジフエニルホスホリル-D-リボフラノシル
プロマイド(1-O-メチル2・3-ジ-ベンゾイ
ル-5-ジフエニルホスホリル-D-リボフラノ
ース 1.2 g より製せしもの)を 5 ml のベンゼンに
加える。これを室温に防湿の状態で 1~2 時間攪
拌する。反応混合物を例 1 と同様に処理しクロロ
ホルム溶液を得る。クロロホルムを留去し残留物
をアルコールにとかし室温に放置すれば結晶を析
出する。融点 140°C を有する所望の生成物
1.34 g が得られる。収率 9.3.7%

分析値 $C_{38}H_{54}O_{11}N_2P$ に対する

計算値: C, 61.89; H, 4.47; N, 4.01; P,
4.44

実測値: C, 61.80; H, 4.40; N, 4.30; P,
4.80

例 5

1-(2・3-ジ- α -ベンゾイル-5-ジフ
エニルホスホリル- β -D-リボフラノシル)6-
アセチルサイトシン

ビストリメチルシリル6-アセチルサイトシン
0.6 g、臭化水銀 0.7 g および 2・3-ジ- α -
ベンゾイル-5-ジフエニルホスホリル-D-リボ
フラノシルプロマイド(1-O-メチル2・3-ジ- α -
ベンゾイル-5-ジ-フエニルホスホリル-D-
リボフラノース 1.2 g より製せしもの)を 6 ml
のベンゼンに加える。之を室温に防湿の状態で 1
~2 時間攪拌する。反応混合物を前例と同様に処
理し洗滌しクロロホルム溶液を得る。クロロホル
ムを留去し残留物をベンゼン石油エーテルの混液
から再結晶すれば融点 176°C の結晶 1.28 g を
得る。収率 8.1%

分析値 $C_{38}H_{54}N_2O_{11}P$ に対する

計算値: C, 61.24; H, 4.41; N, 5.79; P,
4.28

実測値: C, 60.90; H, 4.38; N, 6.00; P,
3.95

6

例 6

9-および 7-(2・3・4・6-テトラ-O-ア
セチル- β -D-グルコピラノシル)6-ペンツ
アミドプリン

5 a) ビストリメチルシリル-6-ペンツアミドプ
リン 5.0 g、臭化水銀 4.3 g およびアセト
プロモグルコース 5.6 g をベンゼン 7 ml に加
える。室温に防湿の状態で 1~2 時間攪拌する。
反応混合物を前例と同様に処理しクロロホルム
溶液をうる。クロロホルムを留去し、残留物
1.1 g をシリカゲルクロマトグラフィーに付し
ベンゼン、クロロホルム、クロロホルム-メタ
ノール(98:1)の順で溶離すると融点 177
°C を有する所望の生成物(9 体) 0.8 g が得ら
れる。(d)_D²⁰ - 2.7°C (c=1.5 CHCl₃) 収
率 5.3.3%

分析値 $C_{28}H_{42}O_{10}N_2$ に対する

計算値: C, 54.83; H, 4.88; N, 12.30

実測値: C, 54.90; H, 4.75; N, 12.45

20 次にシリカゲルカラムを更にクロロホルム-メ
タノール(97.5:2.5)にて溶離するときは無
晶形の 7 体 0.35 g が得られる。収率 4.0.0%

分析値 $C_{28}H_{42}O_{10}N_2$ に対する

計算値: C, 54.83; H, 4.88; N, 12.30

実測値: C, 54.76; H, 4.90; N, 12.20

25

b) a) の例で反応混合物を一旦減圧下に溶媒を留
去し残留物にキシレン 7 ml を加え 140°C に 3
時間加熱攪拌する。冷却後溶媒を留去し a) と同様
に処理し残留物 1.1 g をシリカゲルクロマトグ
ラフィーに付しベンゼン、クロロホルムの順で
溶離すれば融点 177°C を有する所望の生成物
(9 体) 0.85 g が得られる。本品は a) で得ら
れた 9 体に U. V. I. R. および T. L. O. (薄
層クロマトグラフィー) の比較で一致した。収
率 9.3.3%

例 7

9-および 7-(2・3・5-トリ-O-ベンゾ
イル- β -D-リボフラノシル)6-ペンツアミ
ドプリン

40 a) ビストリメチルシリル-6-ペンツアミドプ
リン 1.4 g、臭化水銀 1.2 g および 1-O-ア
セチル2・3・5-トリ-O-ベンゾイル-D-
リボフラノース 1.8 g より前述の方法で製せる
1-プロマイドを無水ベンゼン 10 ml に加える。
45 室温に防湿の状態で 2~4 時間攪拌する。反応

7

混合物を前例同様に処理しクロロホルム溶液を得る。クロロホルムを留去し残留物2g(2% 保留)をシリカゲルクロマトグラフィーを行い、ベンゼン、クロロホルムの順で溶離するときは無晶形の所望の生成物(9体)0.8gが得られる。 $(\alpha)_D^{25} = -7.6^\circ$ (C=2.2% CHCl_3) 収率40%

分析値 $\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_8$

計算値 C, 66.75; H, 4.3; N, 10.25

実測値 C, 66.90; H, 4.20; N, 10.0

次にシリカゲルカラムを更にクロロホルム-メタノール(98.5:1.5)にて溶離するときは無晶形の7体0.6gが得られる。収率30%

分析値 $\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_8$

計算値 C, 66.75; H, 4.3; N, 10.25

実測値 C, 66.50; H, 4.5; N, 10.12

b) a)の例で反応混合物をそのまま水浴上に2~3時間還流加熱する。冷後溶媒を留去しa)と同様に処理すればクロロホルム溶液を得る。クロロホルムを留去し残留物2.5gをシリカゲルクロマトグラフィー処理しベンゼン、クロロホルムの順で溶離すれば無晶形の9体2.2gを得る。本品はa)で得られた9体にUV, IR, T.L.Cの比較で一致した。収率86%

例 8

9-および7-(2・3-ジ-O-ベンゾイル-5-ジフェニルホスホリル-β-D-リボフラノシル6-ペンツアミドプリン

a) ヒストリメチルシリル6-ペンツアミドプリン0.8g、臭化水銀0.7gおよび2・3-ジ-O-ベンゾイル-5-ジフェニルホスホリル-O-リボフラノシルプロモイド(1-O-メチル体1.2gより製せしもの)を無水ベンゼン5mlに

8

加える。室温防湿の状態で2~4時間撹拌する。反応混合物を前例と同様に処理しクロロホルム溶液を得る。クロロホルムを留去し残留物1.1gをシリカゲルクロマトグラフィー処理し、ベンゼン、クロロホルムの順で溶離すると無晶形の9体0.65gが得られる。 $(\alpha)_D^{25} = -5.80^\circ$ 0.51% (CHCl_3) 収率38.8%

分析値 $\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_{10}\text{P}$ MW 811

計算値 C, 63.65; H, 4.2; N, 8.65;

P, 3.8

実測値 C, 63.47; H, 4.4; N, 8.4;

P, 3.8

次にシリカゲルカラムを更にクロロホルム-メタノール(99:1)にて溶離するときは無晶形の7体0.43gが得られた。収率25.6%

分析値 $\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_{10}\text{P}$ MW 811

計算値 C, 63.65; H, 4.2; N, 8.65

実測値 C, 63.40; H, 4.50; N, 8.30

b) a)の例で反応混合物をそのまま水浴上に2~3時間還流加熱する。冷後溶媒を留去し、残留物をa)の場合と同様に処理してクロロホルム溶液を得る。クロロホルムを留去し残留物1.5gをシリカゲルクロマトグラフィー処理し、ベンゼン、クロロホルムの順で溶離すれば無晶形の9体1.35gを得る。本品はa)で得られた9体にUV, IR, T.L.Cの比較で一致した。収率81%

特許請求の範囲

1 シリル化核酸塩基物質を溶媒およびハロゲン化第二水銀の存在下でハロゲン化糖と反応させることを特徴とするヌクレオシドおよびヌクレオチド類の製造方法。